10,0250





BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ - CERTIFICAT D'ADDITION

COPIE OFFICIELLE

Le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle certifie que le document ci-annexé est la copie certifiée conforme d'une demande de titre de propriété industrielle déposée à l'Institut.

Fait à Paris, le 0 1 DEC. 2000

Pour le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle Le Chef du Département des brevets

Martine PLANCHE

INSTITUT
NATIONAL DE
LA PROPRIETE
INDUSTRIELLE

SIEGE 26 bis, rue de Saint Petersbourg 75800 PARIS cedex 08 Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 93 59 30 http://www.inpi.fr



BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITÉ



Code de la propriété intellectuelle - Livre VI

26 bis, rue de Saint Pétersbourg 75800 Paris Cedex 08 Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 94 86 54

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE 1/2

	The statement		Cet imprimé est à remplir lisible	ement à l'encre noire	DB 540 W /260899	
REMISSEDES PIÈCES VE	Réservé à l'INPI		NOM ET ADRESSE DU D			
UEU 75 INPI PARIS			A QUI LA CORRESPON	NDANCE DOIT ÊTRE ADRE	SSEE	
			Gérard MOJAL	Ť	-	
N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI			THOMSON multimedia 46 Quai Alphonse Le Gall			
DATE DE DÉPÔT ATTRIBUÉE	_	٥	92648 BOULOGNE cede:	x		
PAR L'INPI	Z O AVN. 200	บ				
Vos références po (facultatif) PF0000			•		•	
Confirmation d'ur	dépôt par télécopie	N° attribué par l'	INPI à la télécopie	<u></u>		
2 NATURE DE L	A DEMANDE	Cochez l'une des	4 cases suivantes	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
Demande de b	revet	×				
Demande de ce	ertificat d'utilité					
Demande divisi	ionnaire				-	
1	Demande de brevet initiale	N _o	Date			
ou deman	nde de certificat d'utilité initiale	N _o	Date		*	
***************************************	d'une demande de					
	Demande de brevet initiale IVENTION (200 caractères o	N°	Date			
4 DÉCLARATIO	N DE PRIORITÉ	Pays ou organisati		 	-	
1—	DU BÉNÉFICE DE	Date	N°			
1	DÉPÔT D'UNE	Pays ou organisati	ion /			
	NTÉRIEURE FRANÇAISE	Pays ou organisati	,			
DEMINITE AL	MIERIEURE FRANÇAISE	Date	/ N°		·	
		☐ S'il y a d'a	autres priorités, cochez la ca	se et utilisez l'imprimé	«Suite»	
5 DEMANDEU	R	☐ S'il y a d'	autres demandeurs, cochez i	la case et utilisez l'impr	imé «Suite»	
Nom ou dénomination sociale		THOMSON TUB	BES & DISPLAYS			
Prénoms				·		
Forme juridique		S.A.				
N° SIREN		7 .1 .2 .0 .0 .9 .9 .9 .2				
Code APE-NAI		1				
Adresse	Rue ;	46 Quai Alphons	e Le Gallo	,		
	Code postal et ville		ULOGNE-BILLANCOURT		. <u> </u>	
Pays		FRANCE				
Nationalité		FRANCAISE				
N° de télépho				· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
N° de télécop						
Adresse électi	ronique (facultatif)	1	•			



BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITÉ

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE 2/2

•			•			
REMISEDE PIPE PA	RIL 2000 ARIS					
n° d'enregistrement National attribué par	0005306				DB 540 W /260899	
V s références p (facultatif)	our ce dossier :	PF000032				
6 MANDATAIR	E					
Nom		MOJAL				
Prénom		Gérard				
Cabinet ou So	ciété	THOMSON multi	media			
N °de pouvoir de lien contra	permanent et/ou ctuel	6079				
Adresse	Rue	46 Quai Alphonse Le Gallo				
	Code postal et ville	92648 BO	ULOGNE cedex			
N° de télépho			···			
N° de télécop					•	
	ronique (facultatif)					
7 INVENTEUR	(S)			<u> </u>		
Les inventeur	s sont les demandeurs	Oui Non Dans c	e cas fournir une désigna	ntion d'inventeur(s) sépar	ée .	
8 RAPPORT DI	RECHERCHE	Uniquement pour une demande de brevet (y compris division et transformation)				
	Établissement immédiat ou établissement différé	1				
Paiement éch	selonné de la redevance	Paiement en trois versements, uniquement pour les personnes physiques Oui Non				
PRÉDUCTION DU TAUX DES REDEVANCES		Uniquement pour les personnes physiques Requise pour la première fois pour cette invention (joindre un avis de non-imposition) Requise antérieurement à ce dépôt (joindre une copie de la décision d'admission pour cette invention ou indiquer sa référence):				
, r ₂	N.,					
	utilisé l'imprimé «Suite», nombre de pages jointes					
SIGNATURE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE (Nom et qualité du signataire)				VISA DE LA PRÉF OU DE L'IN		
Gérard MOJ	ALL CH			M. ROC	HET	

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique, aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.



BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ



Code de la propriété intellectuelle - Livre VI

DÉPARTEMENT DES BREVETS

26 bis, rue de Saint Pétersbourg 75800 Paris Cedex 08

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 1../2..

(Si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

éléphone : 01 53 04	53 04 Télécopie : 01 42 93 59 30		Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire	D8 113 W /2608			
Vos référence (facultatif)	s pour ce dossier	PF000032	PF000032				
N° D'ENREGIS	TREMENT NATIONAL	000	5306				
TITRE DE L'IN	VENTION (200 caractères ou e						
CATHODE A	OXYDES POUR TUBE A	RAYONS C.	ATHODIOUES				
CHINODEN	ON I DEG I GON I GDE II						
	•						
LE(S) DEMAN	DETIDIO) ·						
LE(3) DEMAN	LOR(3) .						
	UBES & DISPLAYS S.A.		•				
46 Quai Alpho 92100 BOUL	OGNE-BILLANCOURT		· ·				
	:						
				•			
DECICNE/NT)	EN TANT OUTINGENTER	P/C) . /Indiau	ez en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de troi	· immontance			
			e page en indiquant le nombre total de pages).	5 mvemeurs,			
Nom		ROQUAI	ROQUAIS				
Prénoms		Jean-Mich	Jean-Michel				
Adresse	Rue	46 Quai A	46 Quai Alphonse Le Gallo				
	Code postal et ville	92100	BOULOGNE-BILLANCOURT				
Société d'appar	rtenance (facultatif)						
Nom		PORET					
Prénoms		Fabian					
Adresse	Rue	46 Quai A	46 Quai Alphonse Le Gallo				
	Code postal et ville	92100	BOULOGNE-BILLANCOURT				
Société d'appa	rtenance (facultatif)						
Nom :		LE DOZE					
Prénoms		Régine					
Adresse	Rue 🔩	46 Quai Alphonse Le Gallo					
	Code postal et ville	92100	BOULOGNE-BILLANCOURT				
Société d'appa	rtenance (facultatif)						
	MANDEUR(S)						
Gérard MOL	With						

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique, aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.



BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ



Code de la propriété intellectuelle - Livre VI

DÉPARTEMENT DES BREVETS

26 bis, rue de Saint Pétersbourg 75800 Paris Cedex 08

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 2../2..

(Si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

Téléphone : 01 53 04 !	53 04 Télécopie : 01 42 93 59 30		Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire	DB 113 W /26089				
Vos références (facultatif)	pour ce dossier	PF000032	4					
N° D'ENREGIST	REMENT NATIONAL	000	< 20h					
TITRE DE L'INV	ENTION (200 caractères ou es	1 	3 7 7 7 7					
CATHODE A	OXYDES POUR TUBE A I	RAYONS CA	THODIQUES					
LE(S) DEMAND	EUR(S):	,						
46 Quai Alphor	JBES & DISPLAYS S.A. ise Le Gallo GNE-BILLANCOURT		à.	,				
·								
			en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de troi page en indiquant le nombre total de pages).	is inventeurs,				
Nom		PAUL	PAUL					
Prénoms	· • · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Marie	Marie					
Adresse	Rue	46 Quai Alphonse Le Gallo						
	Code postal et ville	92100	BOULOGNE-BILLANCOURT					
Société d'apparte	enance (facultatif)	<u> </u>						
Nom								
Prénoms								
Adresse	Rue							
	Code postal et ville							
Société d'appart	enance (facultatif)							
Nom								
Prénoms								
Adresse	Rue							
	Code postal et ville							
Société d'appart	enance (facultatif)							
DATE ET SIGN/ DU (DES) DEM OU DU MANDA (Nom et qualité Boulogne, le 2:	ANDEUR(S) TAIRE é du signataire) 5 avril 2000		·					

DOCUMENT COMPORTANT DES MODIFICATIONS

PAGE(S) DE LA DESCRIPTION OU DES REVENDICATIONS OU PLANCHE(S) DE DESSIN		P. 84 .	DATE	TAMPON DATEUR		
Modifiée(s)	Supprimée(s)	Ajoutée(s)	R.M.*	DE LA CORRESPONDANCE	DU CORRECTEUR	
48			R.M.	30/06/2000	1 0 AOUT 2000 C T	
i						
'!						

ORIGINAL

5

10

15

20

L'invention concerne les cathodes à oxydes utilisées comme sources d'électrons émis par effet thermoïonique et plus particulièrement la composition du métal constituant la base de la cathode.

Une cathode à oxydes conventionnelle est constituée d'une couche d'oxydes alcalino-terreux, telle qu'un mélange d'oxyde de baryum (BaO), d'oxyde de strontium (SrO) et de calcium (CaO) ou un mélange de BaO et SrO, déposée sur une base métallique réalisée dans un alliage de nickel et comprenant un ou plusieurs éléments réducteurs tels que du magnésium (Mg), de l'aluminium (Al), du silicium (Si), du chrome (Cr), du zirconium (Zr) ou tout autre élément capable de réduire des oxydes. Le mélange d'oxydes alcalino-terreux peut être lui-même dopé avec d'autres oxydes comme par exemple Sc₂O₃, Y₂O₃.

Une cathode à oxydes conventionnelle est constituée d'un tube en alliage de Ni (en général Ni-Cr) sur lequel est soudé le chapeau réalisé dans le métal de base constitué d'un nickel ou d'un alliage de nickel. Sur le nickel est déposée une couche faite d'un mélange de carbonates de Ba, Sr ou de Ba, Sr, Ca. Ces carbonates qui sont stables à l'air sont ensuite transformés en oxydes sous vide dans le tube cathodique. Portée à la température de travail de la cathode à environ 800°C, cette couche d'oxydes devient la couche émissive d'électrons lorsqu'une partie de l'oxyde BaO est transformée en baryum métallique.

La formation de baryum métallique est entretenue par les mécanismes suivants : lors de son fonctionnement, la cathode est chauffée à une température de 800°C environ, ce qui provoque une diffusion des éléments réducteurs vers l'interface entre le nickel et les oxydes alcalinoterreux. Ces éléments réducteurs, par exemple Mg, Al et Si réagissent constamment avec l'oxyde de baryum et le réduisent pour former du baryum métallique suivant les réactions :

Les éléments réducteurs qui sont ajoutés au nickel sont donc consommés par les réactions chimiques d'oxydo-réduction avec l'oxyde de baryum BaO. La durée de vie de la cathode est directement liée à la consommation de ces éléments si bien que, pour chacup-des éléments réducteurs d'addition choisis, une teneur minimum est désirable pour garantir une durée de vie minimum. D'autre part, il est connu que certains des composés issus des réactions de réduction de Ba décrites précédemment tels que Ba₂SiO₄ ou BaAl₂O₄ sont très stables si bien qu'ils peuvent s'accumuler à l'interface [A. Eisenstein, H. John et al, J. Appl. Phys, T.24 n°5, p 631, 1953] entre le nickel et les oxydes alcalino-terreux. Ces composés du fait de leur résistivité élevée augmentent l'impédance de l'interface, ce qui limite la densité de courant de la cathode. De plus, ils dégradent la durée de vie de la cathode du fait qu'ils s'accumulent à l'interface de façon permanente au cours du fonctionnement de cette demière. En s'accumulant, ils limitent la diffusion des éléments réducteurs et diminuent ainsi les réactions de ces derniers avec l'oxyde de baryum BaO, ce qui diminue la quantité du Ba métallique formé nécessaire à l'émission [E. S. Rittner, Philips Res. Rep., T.8, p184, 1953]. Un autre inconvénient majeur est qu'une trop forte accumulation de ces composés peut dégrader l'adhérence des oxydes alcalino-terreux sur le nickel.

10

15

20

30

L'objet de l'invention est d'éviter ces inconvénients en choisissant une composition du matériau constituant la base de la cathode, matériau constitué d'un alliage de nickel pour lequel, la teneur en éléments réducteurs doit être choisie dans un intervalle de concentration en poids déterminé suivant les éléments concernés. Chaque élément réducteur est ajouté au nickel dans une fourchette de concentration définie par une limite inférieure et une limite supérieure, laquelle fourchette garantit une bonne durée de vie, ainsi qu'une fiabilité et des performances d'émission optimales. Pour arriver à ce résultat l'alliage métallique selon l'invention, destiné à la fabrication de cathode pour tube à rayons cathodiques, comprend principalement du nickel ainsi que du magnésium (Mg) dont la concentration en poids C_{Mg} est

comprise entre 0,01% et 0,1%; il comprend en outre avantageusement de l'aluminium dont la concentration en poids C_{AI} satisfait à la relation :

$$C_{AI} \le 0.14 \cdot (0.1 - C_{Mg}).$$

L'invention et ses différents avantages seront mieux compris à l'aide de la description ci-après et des dessins parmi lesquels

5

15

20

25

30

- la figure 1 illustre un canon à électrons pour tube à rayons cathodiques;
- la figure 2 est une coupe longitudinale d'une cathode à oxydes selon l'invention.

Un tube à rayons cathodiques comprend au moins une source pour créer un faisceau d'électrons destiné à balayer l'écran du tube pour y exciter des matériaux luminescents destinés à créer une image visible.

Comme montré par la figure 1, le canon du tube 1 comprend donc au moins une cathode 2 et une succession d'électrodes (3, 4, 5, 6...) destinées à former le ou les faisceaux électroniques 7, 8, 9 et à le ou les focaliser sur l'écran dudit tube.

La cathode 2 a généralement la forme d'un tube creux sensiblement cylindrique 10, en nickel ou alliage de nickel, par exemple du nickel-chrome. Le tube 10 est fermé à l'une de ses extrémités par un chapeau 11 qui peut être soit une pièce métallique rapportée, soit être partie intégrante du tube obtenue par emboutissage. Le chapeau est constitué par un alliage de nickel et sert de support à la couche émissive 12 d'oxydes alcalino-terreux. Cette couche 12 chauffée à haute température par le filament 13 va être la source du faisceau électronique destiné à balayer la surface écran du tube.

Lors du chauffage du nickel des cathodes à oxydes conventionnelles, des composés peuvent se former non seulement suite à la réduction de l'oxyde de baryum BaO par des éléments réducteurs, mais aussi par réaction des éléments réducteurs directement avec l'oxygène résiduel présent dans le nickel ou avec l'oxygène présent dans les atmosphères auxquelles le nickel est soumis au cours des étapes d'élaboration des cathodes. Par exemple, l'élaboration de cathodes

comprend souvent une étape de recuit du métal de base sous hydrogène à une température voisine de 1000°C. Le taux de H₂O dans l'hydrogène est en général très bas de telle sorte que l'atmosphère est réductrice pour le nickel à la température du recuit. En revanche, le taux de H2O, même s'il est réducteur pour le nickel, peut être suffisant pour oxyder les éléments réducteurs présents dans le nickel tels que le magnésium Mg et l'aluminium Al. Il y a alors formation de magnésie (MgO) et d'alumine (Al₂O₃) en surface du nickel au cours du recuit. Des composés plus complexes issus de la réaction de deux éléments réducteurs avec l'oxygène ont aussi été observés, par exemple MgAl₂O₄ ou BaAl₂O₄. La formation de ces composés a été étudiée ainsi que leur persistance pendant les étapes d'activation de la cathode dans le tube cathodique. Lors de cette étape d'activation, la cathode est chauffée dans le vide du tube cathodique (typiquement P < 10⁻⁶ Torr) à une température maximale comprise entre 900°C et 1100°C. Cette opération a pour but de transformer les carbonates en oxydes d'une part, et d'optimiser l'émission électronique de la cathode d'autre part. Pour des nickels de différentes compositions en Mg et Al, il se forme le composé MgAl₂O₄ lors de l'étape de recuit sous hydrogène à l'interface de la base métallique 11 et du revêtement d'oxydes émissifs. Ce composé est un composé stable et se présente sous forme de petites cristallites recouvrant partiellement la surface du nickel et ayant tendance à s'accumuler au niveau de ladite interface pendant la vie de la cathode.

10

15

20

30

Ce type de composé stable étant délétère il faut limiter au maximum leur présence à l'interface afin de maintenir une bonne adhérence de la couche d'oxydes sur la base métallique.

La quantité de cristallites a été évaluée par analyse d'image sur des images de surface de nickel prises au microscope électronique à balayage (M.E.B). Le pourcentage de surface couvert par les cristallites a pu être mesuré par analyse d'images car ces cristallites apparaissent blanches sur un fond de nickel noir. Ce pourcentage a été mesuré après l'étape d'activation dans le tube cathodique, c'est à dire qu'il représente les

cristallites persistantes après l'activation et qui sont présentes au début de la vie de la cathode.

L'analyse statistique des mesures expérimentales du taux de couverture des cristallites présentes à la surface du métal de base à l'issue de l'activation effectuée sur plusieurs coulées de nickel a révélé qu'il était pertinent de relier le taux de couverture de cristallites stables à la concentration en magnésium et en aluminium du métal de base.

Des résultats de cette analyse a été déduit l'équation qui représente ce pourcentage de couverture de surface, donc le taux de cristallites de surface, en fonction de l'aluminium et du magnésium dans l'alliage constituant le métal de base :

$$C_s = [-2 + (50 \times C_{M0}) + (350 \times C_{AI})] \%$$
 (1),

15 Où:

5

10

20

30

- C_s est le pourcentage de surface de nickel couvert par des cristallites ;
- C_{Mg} est la concentration de Mg dans le nickel exprimée en pourcentage en poids ;
- C_{Al} est la concentration de Al dans le nickel exprimée en pourcentage en poids en poids.

Il est d'usage de mettre une teneur minimum en magnésium dans le nickel car cet élément est très réducteur et diffuse très vite. En conséquence, le magnésium assure une activation de la cathode dans un temps court lors du procédé d'activation décrit plus haut et assure une bonne émission électronique lors des premières centaines d'heures de vie de la cathode. Puisque le magnésium a ce comportement favorable, il est préférable, pour limiter le taux de cristallites de MgAl₂O₄, d'optimiser la teneur en Al plutôt que de limiter la teneur en magnésium.

La teneur en magnésium peut être fixée avantageusement à une valeur comprise entre 0,01 % et 0,1 %. Sachant que, par expérience, le

pourcentage de cristallites stables maximum considéré comme acceptable, c'est-à-dire fournissant une bonne adhérence de la couche d'oxydes sur le métal de base, est de 3%, la teneur maximale en Al dudit l'alliage de nickel selon l'invention se calcule à partir de la teneur en magnésium en utilisant l'équation suivante déduite de (1):

$$C_{AI} \le 0.14 \cdot [0.1 - C_{Mg}]$$
 (2)

Où:

- C_{Mg} est la concentration de Mg dans le nickel exprimée en pourcentage en poids ;
 - C_{Al} est la concentration de Al dans le nickel exprimée en pourcentage en poids.

Le tableau suivant montre les variations de l'adhérence de la couche d'oxydes suivant les différentes teneurs en magnésium et en aluminium dans le métal de base. La vérification de l'inégalité (2) est donc bien le garant d'une bonne adhérence.

Mg	Ai		Cristallites	Cristallites	Adhérence
(% poids)	(% poids)	0,14 [0,1 - C _{Mg}]	Mesures	Calcul	couche d'oxydes / métal de
(% poids)	(% poids)		(surface %)	(surface %)	base
0,0085	0,006	0,01281	0,05	0,525	Bonne
0,014	0,003	0,01204	0,025	-0,25	Bonne
0,02	0,006	0,0112	0,5	1,1	Bonne
0,025	0,003	0,0105	0,35	0,3	Bonne
0,028	0,006	0,01008	0,45	1,5	Bonne
0,03	0,013	0,0098	4,9	4,05	Défauts occasionnels
0,031	0,004	0,00966	1,3	0,95	Bonne
0,032	0,008	0,00952	3,2	2,4	Bonne
0,032	0,011	0,00952	5,5	3,45	Défauts occasionnels
0,04	0,02	0,0084	6	7	Défauts occasionnels
0,056	0,003	0,00616	1,4	1,85	Bonne

Tableau 1 : pourcentage de surface de nickel couvert par des cristallites pour différentes teneurs en magnésium et en aluminium dans le nickel (valeurs mesurées et valeurs calculées selon équation (1))

5

REVENDICATIONS

1/ Alliage métallique pour la fabrication de cathodes pour tube à rayons cathodiques comprenant principalement du nickel, caractérisé en ce que ledit alliage comprend du magnésium (Mg) dont la concentration en poids C_{Mg} est comprise entre 0,01% et 0,1%.

2/ Alliage métallique selon la revendication 1 caractérisé en ce 10 qu'il comprend en outre de l'aluminium dont la concentration en poids C_{Al} satisfait à la relation :

$$C_{AI} \le 0.14 \cdot (0.1 - C_{Mg})$$

3/ Alliage métallique selon la revendication 1 caractérisé en ce qu'il comprend en outre de l'aluminium et qu'après activation de la cathode, le pourcentage de la surface de l'alliage sous la couche émissive de la cathode recouvert par des cristallites stables, comme par exemple MgAl₂O₄ ou BaAl₂O₄, est inférieur ou égal à 3%.

20 4/ Cathode comportant une base métallique selon l'une quelconque des revendications précédentes caractérisée en ce que la partie émissive est constituée d'une couche d'oxydes alcalino-terreux.

5/ Tube à rayons cathodiques comportant au moins une cathode
25 dont la base métallique est conforme à l'une quelconque des revendications
1 à 3.

REVENDICATIONS

1/ Alliage métallique pour la fabrication de cathodes pour tube à rayons cathodiques comprenant principalement du nickel, caractérisé en ce que ledit alliage comprend du magnésium (Mg) dont la concentration en poids C_{Mg} est comprise entre 0,01% et 0,1%.

2/ Alliage métallique selon la revendication 1 caractérisé en ce 10 qu'il comprend en outre de l'aluminium dont la concentration en poids C_{Al} satisfait à la relation :

$$C_{AI} \leq 0,14 \; . \; (0,1-C_{Mg})$$

3/ Alliage métallique selon la revendication 1 caractérisé en ce qu'il comprend en outre de l'aluminium et qu'après activation de la cathode, le pourcentage de la surface de l'alliage qui est disposé sous la couche émissive de la cathode est recouvert par des cristallites stables, comme par exemple MgAl₂O₄ ou BaAl₂O₄, dans une proportion inférieure ou égale à 3%.

20 4/ Cathode comportant un alliage métallique selon l'une quelconque des revendications précédentes caractérisée en ce que la partie émissive est constituée d'une couche d'oxydes alcalino-terreux.

5/ Tube à rayons cathodiques comprenant au moins une cathode 25 comportant un alliage métallique supportant la partie émissive conforme à l'une quelconque des revendications 1 à 3.